

STN Karlsruhe

L1 ANSWER 1 OF 1 WPIDS COPYRIGHT 2006 THE THOMSON CORP on STN  
AB DE 4137773 A UPAB: 19960520

Salt pair of R-alpha-lipoic acid (Ia) and R-(+)-alpha-methylbenzylamine (IIa), salt pair of (Ia) and S-(-)-alpha-methylbenzylamine (IIb), salt pair of S-alpha-lipoic acid (Ib) and (IIa), and salt pair of (Ib) and (IIb) are claimed.

Also claimed is the prepn. and isolation of salts from the pure optical isomers of alpha-lipoic acid (I) and the optical antipodes of alpha-methylbenzylamine (II) comprises reaction of a mixt. of (Ia) and (Ib) (opt. a racemate) with the optical antipodes of (II) and crystallising out the diastereomeric cpds.. Isolation of the optically pure isomers of (I) comprises cleavage of pure diastereomeric salts of (Ia) with (II), or (Ib) with (II), by treating with an organic or inorganic acid. The prepn. of optically pure enantiomers of 6,8-dimercaptooctanoic acid comprises redn. of a pure isomer of (I) with an agent such as NaBH4 is also claimed.

USE/ADVANTAGE - (I) is useful as an antiphlogistic, analgesic and cytoprotective agent. The prepn. process allows recovery of a desired salt pair by addn. of either of the pure enantiomers of (II) to the soln. contg. the mixt. of (Ia) and (Ib). It is thus very suitable for continuous

pre  
Dwg.0/0  
Dwg.0/0

**This Page Blank (uspto)**



19 BUNDESREPUBLIK  
DEUTSCHLAND



DEUTSCHES  
PATENTAMT

12 Offenlegungsschrift  
10 DE 41 37 773 A 1

51 Int. Cl.<sup>8</sup>:  
C 07 D 339/04  
C 07 C 211/27

21 Aktenzeichen: P 41 37 773.7  
22 Anmeldetag: 16. 11. 91  
43 Offenlegungstag: 19. 5. 93

DE 41 37 773 A 1

71 Anmelder:  
Degussa AG, 6000 Frankfurt, DE

72 Erfinder:  
Bethge, Horst, 6450 Hanau, DE; Möller, Roland, 6451  
Hammersbach, DE; Beißwenger, Thomas, Dr., 6358  
Bad Vilbel, DE; Huthmacher, Klaus, Dr., 6480  
Gelnhausen, DE; Blaschke, Gottfried, Prof.;  
Scheidemantel, Ursula, 4400 Münster, DE

56 Für die Beurteilung der Patentfähigkeit  
in Betracht zu ziehende Druckschriften:  
NICHTS ERMITTELT

54 Herstellung und Verwendung von Salzen der reinen Enantiomere der  $\alpha$ -Liponsäure

57 Die Herstellung der reinen Enantiomere der  $\alpha$ -Liponsäure  
durch Bildung der diastereomeren Salzsäure mit den opti-  
schen Antipoden des  $\alpha$ -Methylbenzylamins in Lösung wird  
beschrieben.

DE 41 37 773 A 1

### Beschreibung

Die Erfindung betrifft neue optisch aktive Salze aus  $\alpha$ -Liponsäure und aus optisch aktivem  $\alpha$ -Methylbenzylamin und ein Verfahren zur Herstellung der enantiomerenreinen  $\alpha$ -Liponsäuren sowie der enantiomerenreinen  $\alpha$ -Methylbenzylamine. 1,2-Dithiolan-3-pentansäure (Thioctsäure).

Die Erfindung betrifft nebst der Herstellung der enantiomerenreinen  $\alpha$ -Liponsäuren sowie der enantiomerenreinen  
min und ein Verfahren zur Herstellung der enantiomerenreinen  $\alpha$ -Liponsäure als 1,2-Dithiolan-3-pentansäure (Thioctsäure).  
5 Dihydroliponsäuren oder  $\alpha$ -Liponsäure als Coenzym der  $\alpha$ -Ketolaserdehydrogenasen in Pflanzen und Tieren eine weite Ver-  
 $\alpha$ -Liponsäure besitzt als Vorkoenzym der R-Konfiguration. Wenn im folgenden von „ $\alpha$ -Liponsäure“  
breitung; die natürlich vorkommende Form besitzt die R-Konfiguration. Wenn im folgenden von „ $\alpha$ -Liponsäure“  
die Rede ist, ist damit immer eine  $\alpha$ -Liponsäure mit unbekannter stereochemischer Zusammensetzung gemeint.  
 $\alpha$ -Liponsäure ist pharmakologisch wirksam und weist antiproliferative und antineoplastische (analgetische)  
 $\alpha$ -Liponsäure besitzt als Vorkoenzym der R-Konfiguration. Wenn im folgenden von „ $\alpha$ -Liponsäure“  
10 beipiel Salze der  $\alpha$ -Liponsäure mit optisch aktiven Basen wie zum Beispiel mit L-Arginin mit DL- $\alpha$ -Liponsäure  
Arginin und Lysin. (Spanisches Patent Nr. 3.13 056) Weder die Umwandlung von L-Arginin mit DL- $\alpha$ -Liponsäure  
noch die Umsetzung von DL-Lysin mit DL-Liponsäure ergeben trennbare, immer über chirale Vorstufen die im

Arginin und Lysin (Spalte 1) mit DL-Lysin. Die Ergebnisse der Versuche sind noch die Umsetzung von DL-Lysin mit D,L- $\alpha$ -Liponsäure ergeben trennbare Diastereomere. Bekannte Synthesen der enantiomerenreinen  $\alpha$ -Liponsäure verlaufen immer über chirale Vorstufen in der Lauf der Synthese gespalten werden. So wird in Walton Wagner, Peterson, Holly und Folkers (3 Amer. chem. Soc. 76 (1954) Seite 4748ff) die Zwischenstufe 7-Carboethoxy-3-acetylthioheptansäure mit L-Ephedrin gespalten. Ober die gleiche Zwischenstufe geht ein weiteres Verfahren daB von den gleichen Autoren in J. Amer. chem. Soc. 77 (1955) Seite 5144 publiziert wird. Das Japanische Patent 7970 beschreibt die Additionsverbindung von  $\alpha$ -Liponsäure mit  $\beta$ -Cyclodextrin ohne die Trennung in enantiomere Verbindungen zu erwahnen.

20  $\alpha$ -Liponsäure mit  $\beta$ -Cyclodextrin ohne die Trennung in enantiomerenreine Salze der  $\alpha$ -Liponsäure unter Verwendung einer optisch aktiven Hilfsbase und der anschließenden Freisetzung der reinen optischen Isomere der  $\alpha$ -Liponsäure. Bei den reinen optischen Isomeren der  $\alpha$ -Liponsäure (R- und S-Form, d. h. R- $\alpha$ -Liponsäure und S- $\alpha$ -Liponsäure) ist im Gegensatz zu dem Racemats das R-Enantiomer vorwiegend antitumorig und das S-Enantiomer vorwiegend antinociceptiv wirksam (EP 04 27 247, 08.11.90).

S- $\alpha$ -Liponsäure) ist in Wasser unlöslich.  
S-Enantiomere vorwiegend antineoplastisch wirksam (EP 04 27 247, 08.11.90).  
Die Erfindung betrifft auch die Herstellung von Salzen der reinen optischen Isomere der  $\alpha$ -Liponsäure mit den  
reinen optischen Isomeren des  $\alpha$ -Methylbenzylamins. Hierbei wird so vorgegangen, daß in einem geeigneten  
Lösungsmittel das Isomere bei erhöhter Temperatur, beispielsweise bei 30°C–60°C, insbesondere bei 40°C  
aufgelöst werden und durch Kristallisation bei niedriger Temperatur, beispielsweise bei 10°C bis 30°C, insbeson-  
dere bei 25°C die reinen diastereomeren Salze isoliert werden. Als Lösungsmittel können neben Wasser in  
Frage: aliphatische Kohlenwasserstoffe mit einer Kohlenstoffkettenlänge zwischen 3 und 10 Kohlenstoffato-  
men, aromatische Kohlenwasserstoffe, die flüssig sind, Ester aus aliphatischen oder cycloaliphatischen Carbon-  
säuren mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen und aliphatischen oder cycloaliphatischen Alkoholen mit 2 bis 6 Kohlen-  
stoffatomen, aliphatische oder cycloaliphatische Alkohole mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen, Ether und Glycolether  
oder homogene Mischungen der genannten Lösungsmittel. Besonders bevorzugte Lösungsmittel sind Toluol,  
Essigsäureethylester und Cyclohexan. Vorzugsweise werden dabei zur Herstellung der diastereomeren Salze  
entweder das Gemisch aus der freien R- $\alpha$ -Liponsäure und S- $\alpha$ -Liponsäure als Salz z.B. Alkali- oder Ammo-  
niumsalz, oder auch das Gemisch aus R- $\alpha$ -Liponsäure und S-Liponsäure oder Acetat, umgesetzt. Es ist auch  
möglich, ein Erdalkalisalz der  $\alpha$ -Liponsäure mit einem Sulfat des  $\alpha$ -Methylbenzylamins umzusetzen.

[illegible]

50 reinen, bereits geklärt, dargestellt werden, so daß schließlich reine Salzsäure vorliegen.

Die reinen Salzsäure aus R- $\alpha$ -Liponsäure und R- $\alpha$ -Methylbenzylamin beziehungsweise S- $\alpha$ -Liponsäure und S- $\alpha$ -Methylbenzylamin können durch Zusatz von Säuren, z. B. Mineralsäuren, gespalten werden und die reine R- $\alpha$ -Liponsäure oder die reine S- $\alpha$ -Liponsäure extraktiv isoliert werden.

Die Reinheit der optischen Isomere und der diastereomeren Salzsäure wurde mittels der spezifischen optischen Drehwerte bestimmt.

53 Weiterhin wurden durch Gaschromatographie an optisch aktiven Säulen relative Gehalte der optischen Isomere der  $\alpha$ -Liponsäure mit einer Nachweisgrenze  $>0,5\%$  bestimmt. Die Werte werden als Enantiomerenüberschüsse (ee-Werte) angegeben.

Enantiomerenreine R- $\alpha$ -Liponsäure oder S- $\alpha$ -Liponsäure kann mit Diphenylmethylamin in ein stabiles, gut handhabbares Salz umgewandelt werden; die optische Reinheit der  $\alpha$ -Liponsäure kann hier über den spezifischen optischen Drehwert ermittelt werden.

Die vorliegende Erfindung wird durch nachfolgende Beispiele näher erläutert.

### Beispiel 1

<sup>65</sup> 20,6 g (100 mmol) R- $\alpha$ -Liponsäure wurden bei 40°C in 200 ml Toluol aufgelöst. Innerhalb von 5 min wurden 12,1 g (100 mmol) R-(+)- $\alpha$ -Methylbenzylamin zudosiert. Innerhalb von 2 h wurde auf 25°C abgekühlt. Der Niederschlag wurde abfiltriert und zweimal mit je 30 ml Toluol nachgewaschen. Das Salzpaar wurde im Vakuum

bei 45°C getrocknet.

Man erhielt 32,4 g (99% d.Th.) R- $\alpha$ -Liponsäure-R- $\alpha$ -methylbenzylamin-Salz,  $\alpha^D_{25} = +74,0^\circ$  (c = 1; Ethanol), ee.: > 99% (GC) Löslichkeit in Toluol 0,09% (25°C), in Wasser 1,16% (25°C) Schmelzpunkt: 109–115°C.

#### Beispiel 2

20,6 g (100 mmol) S- $\alpha$ -Liponsäure wurden bei 40°C in 200 ml Toluol aufgelöst. Innerhalb von 5 min wurden 12,1 g (100 mmol) R- $\alpha$ -Methylbenzylamin zudosiert. Innerhalb von 2 h wurde auf 25°C abgekühlt. Der Niederschlag wurde abfiltriert und zweimal mit je 30 ml Toluol nachgewaschen. Das Salzpaar wurde im Vakuum bei 45°C getrocknet.

Man erhielt 32,1 g (98% d.Th.) S- $\alpha$ -Liponsäure-R- $\alpha$ -methylbenzylamin-Salz,  $\alpha^D_{25} = -59,2^\circ$  (c = 1; Ethanol), ee.: > 99% (GC) Löslichkeit in Toluol 0,12% 7. (25°C), in Wasser 1,41% (25°C). Schmelzpunkt: 113–117°C.

#### Beispiel 3

20,6 g (100 mmol) S- $\alpha$ -Liponsäure wurden bei 40°C in 200 ml Toluol aufgelöst. Innerhalb von 5 min wurden 12,1 g (100 mmol) S- $\alpha$ -Methylbenzylamin zudosiert und, wie in Beispiel 1 beschrieben, aufgearbeitet.

Man erhielt 32,3 g (99% d.Th.) S- $\alpha$ -Liponsäure-S- $\alpha$ -methylbenzylamin-Salz,  $\alpha^D_{25} = -74,2^\circ$  (c = 1; Ethanol), ee.: > 99% (GC) Löslichkeit in Toluol 0,09% (25°C) in Wasser 1,17% (25°C). Schmelzpunkt: 109–115°C.

#### Beispiel 4

20,6 g (100 mmol) R- $\alpha$ -Liponsäure wurden bei 40°C in 200 ml Toluol aufgelöst. Innerhalb von 5 min wurden 12,1 g (100 mmol) S- $\alpha$ -Methylbenzylamin zudosiert und, wie in Beispiel 2 beschrieben, aufgearbeitet. Man erhielt 32,0 g (98% d.Th.) R- $\alpha$ -Liponsäure-S- $\alpha$ -methylbenzylamin-Salz,  $\alpha^D_{25} = +59,4^\circ$  (c = 1; Ethanol), ee.: > 99% (GC) Löslichkeit in Toluol 0,12% (25°C) in Wasser 1,40% (25°C). Schmelzpunkt: 113–117°C.

#### Beispiel 5

4,0 g (19,4 mmol) R- $\alpha$ -Liponsäure wurden bei 40°C in 30 ml Diethylether aufgelöst und mit einer Lösung von 3,55 g (19,4 mmol) Diphenylmethylamin in 100 ml Ether versetzt. Der Niederschlag wurde aus 30 ml Methanol/150 ml Diisopropylether umkristallisiert. Man erhielt 17,5 g (18,4 mmol) (95% d.Th.) R- $\alpha$ -Liponsäure-diphenylmethylamin-Salz mit einem Schmelzpunkt von 123–4°C. ee.: > 99%,  $\alpha^D_{25} = +58,8^\circ$  (c = 1,4; Pyridin);  $\alpha^D_{25} = +60,2^\circ$  (c = 0,3; Pyridin).

#### Beispiel 6

Unter Lichtausschluss wurde die warme Lösung von 1,03 g (5 mmol) racemische  $\alpha$ -Liponsäure in 75 ml mit K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> getrocknetem Ethylacetat mit 0,303 g (2,5 mmol) R- $\alpha$ -Phenylethylamin versetzt und auf Raumtemperatur, dann im Kühlschrank abgekühlt. Es kristallisierten 730 mg (89%) aus, die hauptsächlich aus dem R- $\alpha$ -Liponsäure-R- $\alpha$ -methylbenzylamin-Salz bestanden. Dieses wurde zweimal aus jeweils 30 ml Ethylacetat umkristallisiert, wobei man 550 mg (67%) aufgereinigtes Diastereomeren-salz erhielt.

Zur Freisetzung der R- $\alpha$ -Liponsäure wurde das Salz in Wasser gelöst, die Lösung mit Ether überschichtet und unter Schütteln mit 0,1 N Salzsäure angesäuert. Man extrahierte die R- $\alpha$ -Liponsäure dreimal mit frischem Ether, wusch die vereinigten Etherphasen neutral und erhielt nach Trocknen und Abdampfen R- $\alpha$ -Liponsäure in praktisch quantitativer Ausbeute.

135 mg (0,654 mmol) der so erhaltenen R- $\alpha$ -Liponsäure wurden in 1 ml Ether gelöst und mit der Lösung von 152 mg (0,83 mmol) Diphenylmethylamin in 3,5 ml Ether versetzt. Der Niederschlag wurde aus Methanol (1 ml) Diisopropylether (5 ml) umkristallisiert. Man erhielt R- $\alpha$ -Liponsäure-diphenylmethylamin Salz mit einem Schmelzpunkt von 120°C,  $\alpha^D_{25} = +51^\circ$  (c = 0,3; Pyridin).

#### Beispiel 7

20,6 g (100 mmol) racemische  $\alpha$ -Liponsäure wurden bei 40°C in 200 ml Ethylacetat aufgelöst. Innerhalb von 5 min wurden 6,59 g (54 mmol) R-(+)- $\alpha$ -Methylbenzylamin zudosiert. Anschließend wurde innerhalb von 2 Stunden auf 25°C abgekühlt. Der Niederschlag wurde abfiltriert und zweimal mit je 35 ml Ethylacetat nachgewaschen. Das feuchte Salzpaar wurde viermal aus je 400 ml Ethylacetat umkristallisiert und anschließend im Vakuum bei 45°C getrocknet. Man erhielt 9,3 g Diastereomeren-salz aus R- $\alpha$ -Liponsäure und R-(+)- $\alpha$ -Methylbenzylamin,  $\alpha^D_{25} = +66,0^\circ$  (c = 1; Ethanol).

Das Salzpaar wurde in 300 ml Wasser bei 25°C suspendiert und mit 100 ml Cyclohexan versetzt. Unter Einkühlung wurde mit 1 N Salzsäure langsam auf einen pH-Wert von 1 eingestellt, dann wurde auf 40°C erwärmt. Die Phasen wurden getrennt und die Wasserphase noch einmal mit 30 ml Cyclohexan nachextrahiert. Die vereinigten Cyclohexanextrakte wurden auf 5–10°C gekühlt und zur Kristallisation 5 Stunden bei dieser Temperatur nachgerührt. Der Niederschlag wurde abfiltriert, einmal mit 30 ml Cyclohexan nachgewaschen und

bei 25°C im Vakuum getrocknet. Man erhielt 4,1 g (40% d.Th.) R-( $\alpha$ )-Liponsäure,  $\alpha_D^{25} = +104,1^\circ$  ( $c=1$ ; Benzol).

## Beispiel 8

- 20,6 g (100 mmol) racemische  $\alpha$ -Liponsäure wurden bei 40°C in 200 ml Toluol aufgelöst. Innerhalb von 5 min wurden 6,59 g (54 mmol) R-(+)- $\alpha$ -Methylbenzylamin zudosiert. Anschließend wurde innerhalb von 2 h auf 25°C abgekühlt, filtriert und der Niederschlag zweimal mit je 35 ml Toluol nachgewaschen. Das feuchte Salzpaar wurde viermal aus je 400 ml Toluol umkristallisiert und anschließend im Vakuum bei 45°C getrocknet. Man erhielt 106 g Diastereomerenmischung,  $\alpha_D^{25} = +72,5^\circ$  ( $c=1$ ; Ethanol).
- Das Salzpaar wurde, wie in Beispiel 7 beschrieben, aufgespalten und die  $\alpha$ -Liponsäure aus Cyclohexan kristallin erhalten. Man erhielt 4,6 g (45% d.Th.) R- $\alpha$ -Liponsäure,  $\alpha_D^{25} = +115,0^\circ$  ( $c=1$ ; Benzol) ee.: > 99% (GC).

## Beispiel 9

- A) 103 g (500 mmol) racemische  $\alpha$ -Liponsäure wurden bei 40°C in 1,0 l Toluol aufgelöst. Innerhalb von 5 min wurden 33,0 g (270 mmol) R-(+)- $\alpha$ -Methylbenzylamin zugegeben. Anschließend wurde innerhalb von 2 h auf 25°C abgekühlt, filtriert und der Niederschlag zweimal mit je 150 ml wässriger Salzsäure extrahiert (Lösung R), wobei so viel Salzsäure zugegeben wurde, daß die wässrige Phase einen pH-Wert von 1 aufwies. Die Toluolphase wurde anschließend mit zweimal 100 ml Wasser gewaschen.
- B) In der toluolischen  $\alpha$ -Liponsäurelösung aus A) wurden weitere 66,0 g (320 mmol) racemische  $\alpha$ -Liponsäure gelöst und bei 40°C mit 52,1 g (430 mmol) S-(−)- $\alpha$ -Methylbenzylamin versetzt und anschließend innerhalb von 2 Stunden auf 25°C abgekühlt. Der Niederschlag wurde abfiltriert und zweimal mit je 150 ml Toluol nachgewaschen. Das feuchte Salzpaar wurde, wie in Beispiel 8 angegeben, umkristallisiert. Nach Trocknen erhielt man 91,7 g (280 mmol) S- $\alpha$ -Liponsäure-S-(−)- $\alpha$ -Methylbenzylamin-Salz. Die Mutterlaugen der Umkristallisation wurden weitgehend im Vakuum eingeeengt und der Rückstand mit der Kristallisationsmutterlage aufgenommen. Diese wurde mit 170 ml wässriger Salzsäure extrahiert (Lösung S), wobei so viel Salzsäure zugegeben wurde, daß die wässrige Phase einen pH-Wert von 1 aufwies. Die Toluolphase wurde anschließend mit zweimal 100 ml Wasser gewaschen.
- C) In der toluolischen  $\alpha$ -Liponsäurelösung aus B) wurden weitere 51,6 g (250 mmol) racemische  $\alpha$ -Liponsäure gelöst und bei 40°C mit 47,3 g (390 mmol) R-(+)- $\alpha$ -Methylbenzylamin versetzt und wie bei A) aufgearbeitet. Man erhielt 83,2 g (254 mmol) R- $\alpha$ -Liponsäure-R-(+)- $\alpha$ -Methylbenzylamin-Salz.
- D) In der toluolischen  $\alpha$ -Liponsäurelösung aus C) wurden weitere 51,6 g (250 mmol) racemische  $\alpha$ -Liponsäure gelöst und bei 40°C mit 47,3 g (390 mmol) S-(−)- $\alpha$ -Methylbenzylamin versetzt und wie bei B) aufgearbeitet. Man erhielt 81,2 g (248 mmol) S- $\alpha$ -Liponsäure-S-(−)- $\alpha$ -Methylbenzylamin-Salz.
- E) 136 g (416 mmol) R- $\alpha$ -Liponsäure-R-(+)- $\alpha$ -Methylbenzylamin-Salz wurden, wie in Beispiel 2 beschrieben, aufgespalten und dabei 60,9 g/295 mmol) R- $\alpha$ -Liponsäure aus Cyclohexan kristallin erhalten.  $\alpha_D^{25} = +119,0^\circ$  ( $c=1$ ; Ethanol);  $\alpha_D^{25} = +117,2^\circ$  ( $c=1,8$ ; Benzol); ee.: > 99%; Fp.: 49–50°C.
- Die Mutterlage kann für weitere Kristallisationsversuche verwendet werden. Die Hydrochlorid-Lösung des R-(+)- $\alpha$ -Methylbenzylamins wurde mit den Lösungen R aus A) und C) vereinigt, mit Natronlauge auf einen pH-Wert von 13 eingestellt und mit Toluol extrahiert. Die Toluolphase wurde eingeeengt und lieferte nahezu quantitativ das R-(+)- $\alpha$ -Methylbenzylamin zurück.
- F) 172 g (528 mmol) S-(−)- $\alpha$ -Liponsäure-S-(−)- $\alpha$ -Methylbenzylamin Salz wurden, wie in Beispiel 2 beschrieben, aufgespalten und dabei 75,3 g (365 mmol) S- $\alpha$ -Liponsäure aus Cyclohexan kristallin erhalten.  $\alpha_D^{25} = -119,4^\circ$  ( $c=1$ ; Ethanol); Fp.: 49–50°C.
- Die Hydrochlorid-Lösung des S-(−)- $\alpha$ -Methylbenzylamins wurde mit den Lösungen S aus B) und D) vereinigt, mit Natronlauge auf einen pH-Wert von 13 eingestellt und mit Toluol extrahiert. Die Toluolphase wurde eingeeengt und lieferte nahezu quantitativ das S-(−)- $\alpha$ -Methylbenzylamin zurück.

## Beispiel 10

- 14,0 g Natriumhydroxid wurden in 130 ml Wasser vorgelegt. Bei Raumtemperatur wurden 20,6 g R- $\alpha$ -Liponsäure (100 mmol) eingetragen und bis zur Bildung einer klaren Lösung nachgerührt. Bei 20–25°C wurden dann 2,4 g (63 mmol) Natriumborhydrid in 35 ml Wasser gelöst innerhalb von 10 Minuten zugeotropft. Dann wurde innerhalb von 1 Stunde auf 95°C aufgeheizt und 4 Stunden bei 95°C nachgerührt. Nach Abkühlen wurden 100 ml Toluol zugegeben und bei 10–15°C mit halbkonzentrierter Salzsäure auf einen pH-Wert von 1–1,5 eingestellt. Nach Phasentrennung wurde die Wasserphase noch einmal mit 50 ml Toluol extrahiert. Die vereinigten organischen Extrakte wurden im Vakuum eingeeengt. Man erhielt 20,3 g (98% der Theorie) an R-6,8-Dimercaptoctansäure. Die Destillation lieferte 18,5 g (Sp. 145–6°C/0,3 mbar)  $\alpha_D^{25} = -10,7^\circ$  ( $c=1$ , Ethanol).

## Beispiel 11

21,0 g Natriumhydroxid wurden in 195 ml Wasser vorgelegt. Bei Raumtemperatur wurden 30,9 g S- $\alpha$ -Liponsäure eingetragen und bis zur Bildung einer klaren Lösung nachgerührt. Bei 20–25°C wurden dann 3,6 g (95 mmol) Natriumborhydrid in 50 ml Wasser gelöst innerhalb von 10 Minuten zugegeben. Dann wurde innerhalb von 1 Stunde auf 95°C aufgeheizt und 4 Stunden bei 95°C nachgerührt. Nach Abkühlen wurden 150 ml Toluol zugegeben und bei 10–15°C mit halbkonzentrierter Salzsäure auf einen pH-Wert von 1–1,5 eingestellt. Nach Phasentrennung wurde die Wasserphase noch einmal mit 75 ml Toluol extrahiert. Die vereinigten organischen Extrakte wurden im Vakuum eingedunstet. Man erhielt 30,3 g (97% der Theorie) an S-6,8-Dimercaptooctansäure. Die Destillation lieferte 28,7 g (Sp. 145–6°C, 0,3 mbar),  $\alpha_D^{25} + 10,7^\circ$  (c=1, Ethanol).

## Patentansprüche

1. Salzpaar aus R- $\alpha$ -Liponsäure und R-(+)- $\alpha$ -Methylbenzylamin, Salzpaar aus R- $\alpha$ -Liponsäure und S-(–)- $\alpha$ -Methylbenzylamin, Salzpaar aus S- $\alpha$ -Liponsäure und R- $\alpha$ -Methylbenzylamin, und Salzpaar aus S- $\alpha$ -Liponsäure und S-(–)- $\alpha$ -Methylbenzylamin.
2. Herstellung und Isolierung von Salzen aus den reinen optischen Isomeren der  $\alpha$ -Liponsäure und den optischen Antipoden des  $\alpha$ -Methylbenzylamins, dadurch gekennzeichnet, daß man ein racemisches Gemisch aus R- $\alpha$ -Liponsäure und S- $\alpha$ -Liponsäure oder ein beliebiges Gemisch aus R- $\alpha$ -Liponsäure und S- $\alpha$ -Liponsäure mit den optischen Antipoden des  $\alpha$ -Methylbenzylamins in Lösung umsetzt und die Diastereomerenverbindungen auskristallisieren läßt.
3. Herstellung und Isolierung von Salzen aus den reinen optischen Isomeren der  $\alpha$ -Liponsäure und den optischen Antipoden des  $\alpha$ -Methylbenzylamins, dadurch gekennzeichnet, daß man die Gemische aus dem racemischen Gemisch von  $\alpha$ -Liponsäure und der Lösung von  $\alpha$ -Methylbenzylamin bei Temperaturen zwischen 20°C und 60°C umsetzt und durch Abkühlung auf 10°C bis 15°C einen Niederschlag an Diastereomerenverbindung erhält.
4. Kontinuierliches Verfahren zur Herstellung von reinen diastereomeren Salzen aus einem racemischen Gemisch aus  $\alpha$ -Liponsäure oder aus einem Gemisch aus R- $\alpha$ -Liponsäure und S- $\alpha$ -Liponsäure und enantiomerenreinem  $\alpha$ -Methylbenzylamin, dadurch gekennzeichnet, daß man nach der Umsetzung das ausfallende Salz abfiltriert und die Mutterlaugen weiter verarbeitet.
5. Isolierung der optisch reinen Isomere der  $\alpha$ -Liponsäure durch Spaltung der reinen diastereomeren Salze aus (R)- $\alpha$ -Liponsäure und  $\alpha$ -Methylbenzylamin, und aus S- $\alpha$ -Liponsäure und  $\alpha$ -Methylbenzylamin, dadurch gekennzeichnet, daß man die reinen diastereomeren Salze durch Umsetzung mit anorganischen oder organischen Säuren spaltet.
6. Herstellung der optisch reinen Enantiomeren der 6,8-Dimercaptooctansäure, dadurch gekennzeichnet, daß man die reinen Isomere der  $\alpha$ -Liponsäure, die durch das Verfahren gemäß den vorstehenden Ansprüchen oder auf andere Weise gewonnen wurden, durch Reduktionsmittel wie Natriumborhydrid reduziert.

**This Page Blank (uspto)**